الامتحان المحلي الموحد لنيل شهادة السلك الإعدادي	**مادة الفيزياء و الكيمياء** دورة يناير 2014	عناصر الإجابة

التمرين	عناصر الإجابة	سلم التنقيط
الأول (8 نقط)	**1 -** • الأجسام - الزجاج - الفلزات • أوكسيد الألومنيوم - الألومين - كتيمة - التآكل **2 -** ❖ موجبة. ❖ فقدت إلكترونين. ❖ تنخفض. **3 -** 1.3- ثنائي أوكسيد الكربون – أحادي أوكسيد الكربون . 2.3- وضعها في حفر كبيرة و ردمها . - إعادة تصنيعها . **4 -** الصورة الأولى : أكال الصورة الثانية : قابل لاحتراق	0.5 ن + 0.5 ن + 0.5 ن 0.5 ن + 0.5 ن + 0.5 ن + 0.5 ن 0.5 ن 0.5 ن 0.5 ن 0.5 ن + 0.5 ن 0.5 ن 0.5 ن 0.5 ن 0.5 ن
الثاني (8 نقط)	**1 -** 1.1 - ورق PH . 1.2 - الكأس A . **2 -** 1.2- - الرائز المستعمل : محلول نترات الفضة . - ما يحدث في الأنبوب : تكون راسب أبيض يسود تحت تأثير الضوء . - معادلة الترسيب : $Ag^{+} + Cl^{-} \longrightarrow AgCl$ 2.2- - شحنة النواة : 17 e + - شحنة الإلكترونات : 18 e - - شحنة الأيون : e - **3 -** 1.3 - الأنبوب الثاني لأن النحاس لا يتفاعل مع محلول حمض الكلوريدريك . 2.3 - اسم الغاز المتصاعد : ثنائي الهيدروجين . - نكشف عنه بـ : تقريب لهب من فوهة الأنبوب حيث يحدث فرقعة . 3.3 - $Fe + 2H^{+} \longrightarrow Fe^{2+} + H_2$ **4 -** لا يحدث أي شيء في الأنبوبين معا .	0.5 ن 0.5 ن 0.5 ن 0.5 ن 1 ن 0.5 ن 0.5 ن 0.5 ن 0.5 ن 0.5 ن 0.5 ن 0.5 ن + 0.5 ن 1 ن
الثالث (4 نقط)	**1 -** التفسير : الصدأ المتكون على الباب و الشبابيك سببه تفاعل الحديد مع ثنائي أوكسجين الهواء الرطب . المعادلة : $4Fe + 3O_2 \longrightarrow 2Fe_2O_3$ **2 -** نعم ، لأن الصباغة تمنع دخول الهواء إلى الحديد . **3 -** رأيه على صواب لأن الألومنيوم عند تأكسده تتكون عليه طبقة كتيمة من أوكسيد الألومنيوم تمنع تآكله و بالتالي يمكن استعماله دون صباغة .	1 ن 1 ن 1 ن 1 ن